

# Расчеты, связанные с понятием доля.

Запишите названия и единицы измерения следующих величин:

1. V

2. M

3. m

4. n

5.  $\omega$

Массовая доля показывает, какая часть от массы раствора приходится на растворенное вещество.

Объемная доля показывает, какая часть от объема газовой смеси приходится на конкретное вещество.

# Задачи в контрольной работе:

1. Задача на определение массовых долей компонентов сплава;
2. Задача на приготовление раствора;
3. Задача на изменение количественных параметров раствора (выпаривание растворителя, добавление растворителя или растворенного вещества)
4. Задача на смешение растворов;
5. Задача на установление состава газовой смеси.

- 1. Найти массовую долю цинка в сплаве, содержащем 200 грамм железа и 5 моль цинка.**
- 2. Найти массы хлорида кальция и воды, необходимые для приготовления 500 грамм 15%-го раствора.**
- 3. К 300 граммам 25%-го раствора сульфата меди (II) добавили еще 100 грамм воды. Определите массовую долю соли в полученном растворе.**
- 4. Смешали 2 раствора сахара: 200 грамм 10%-го и 300 грамм 25%-го. Определите массовую долю сахара в полученном растворе.**
- 5. В состав воздуха входит 78% азота и 21 % кислорода (по объему). Найдите объем, количество вещества и массу газов, содержащихся в 1000 литрах воздуха (при н. у.)**